(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 11. Dezember 2003 (11.12.2003)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 03/102113 A1

(51) Internationale Patentklassifikation7: H01L 51/20, C09K 11/08

C09K 11/80,

ELEKTRISCHE GLÜHLAMPEN MBH IDE/DEI: Hellabrunner Strasse 1, 81543 München (DE).

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/DE03/01749

(22) Internationales Anmeldedatum:

28. Mai 2003 (28.05.2003)

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:

102 23 988.6

29. Mai 2002 (29.05.2002)

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): OSRAM OPTO SEMICONDUCTORS GMBH [DE/DE]; Wernerwerkstrasse 2, 93040 Regensburg (DE). PATENT-TREUHAND-GESELLSCHAFT FÜR (72) Erfinder; und

- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): JERMANN, Frank [DE/DE]; Rotkäppchenstrasse 98, 81739 München (DE). ROSSNER, Wolfgang [DE/DE]; Dekan-Imminger-Strasse 25, 83607 Holzkirchen (DE). ZACHAU, Martin [DE/DE]; Pfarrer-Unsin-Strasse 17, 82269 Geltendorf (DE). ZORNIK, Markus [DE/DE]; Karl-Marx-Ring 43, 81735 München (DE).
- (74) Anwalt: POKORNY, Gerd; c/o Osram GmbH, Postfach 22 16 34, 80506 München (DE).
- (81) Bestimmungsstaaten (national): DE, JP, US.

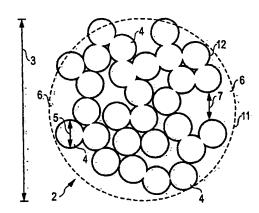
Veröffentlicht:

mit internationalem Recherchenbericht

[Fortsetzung auf der nächsten Seite]

(54) Title: LUMINESCENT POWDER, METHOD FOR PRODUCING THE LUMINESCENT POWDER AND LUMINESCENT BODY PROVIDED WITH LUMINESCENT POWDER

(54) Bezeichnung: LEUCHTSTOFFPULVER, VERFAHREN ZUM HERSTELLEN DES LEUCHTSTOFFPULVERS UND LEUCHTSTOFFKÖRPER MIT DEM LEUCHTSTOFFPULVER



(57) Abstract: The luminescent powder (1) comprises luminescent particles (2) having an average luminescent particle size (3) selected from a range starting from 0.1 ?m, inclusive, to 5.0 ?m, inclusive; and is characterized in that the luminescent particles comprise primary particles: (4) having an average primary particle size (5) selected from a range starting from 0.1 ?m, inclusive; to 1.0 ?m., inclusive: The primary particles, which consist of, for example, an yttrium-aluminum garnet (Y2Al3O12) doped with cerium, are agglomerated to form the luminescent particles. The method for producing the luminescent power comprises the following steps: a) providing at least one precursor of the primary particles; b) preparing the primary particles from the precursor of the primary particles, and, c) forming the luminescent particles of the luminescent powder from the primary particles. The precursor for Y₁Al₂O₁₂ 🧒 is, for example, a powder mixture consisting of hydroxides. In order to prepare the precursor, the hydroxides are precipitated out of a sulfuric acid metal-containing solution by adding a basic ammonia solution drop-by-drop. The precipitate is dried and subsequently calcined thereby forming primary particles and simultaneously agglomerating them to form the luminescent particles of the luminescent powder.

WO 03/102113 A1



vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche geltenden Frist; Veröffentlichung wird wiederholt, falls Änderungen eintreffen

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

(57) Zusammenfassung: Das Leuchtstoffpulver (1) weist Leuchtstoffpartikel (2) mit einer aus dem Bereich von einschliesslich 0,1 μm bis einschliesslich 5,0 μm ausgewählten mittleren Leuchtstoffpartikelgrösse (3) auf und ist dadurch gekennzeichnet, dass die Leuchtstoffpartikel Primärpartikel (4) mit einer aus dem Bereich von einschliesslich 0,1 μm bis einschliesslich 1,0 μm ausgewählten mittleren Primärpartikelgrösse (5) aufweisen. Die Primärpartikel, die beispielsweise aus einem mit Cer dotierten Yttrium-Aluminium-Granat (Y₃Al₅O₁₂) bestehen, sind zu den Leuchtstoffpartikeln agglomeriert. Das Verfahren zum Herstellen des Leuchtstoffpulvers weist folgende Schritte auf: a) Bereitstellen mindestens einer Vorstufe der Primärpartikel, b) Erzeugen der Primärpartikel aus der Vorstufe der Primärpartikel und c) Bilden der Leuchtstoffpartikel des Leuchtstoffpulvers aus den Primärpartikeln. Die Vorstufe für Y₃Al₅O₁₂ ist beispielsweise eine Pulvermischung aus Hydroxiden. Zum Bereitstellen der Vorstufe werden die Hydroxide aus einer schwefelsauren metallhaltigen Lösung durch eine tropfenweise Zugabe einer basischen Ammoniaklösung gefällt. Der Niederschlag wird getrocknet und anschliessend kalziniert, wobei sich die Primärpartikel bilden und gleichzeitig zu den Leuchtstoffpartikeln des Leuchstoffpulvers verklumpem.

1

Titel:

Leuchtstoffpulver, Verfahren zum Herstellen des Leuchtstoffpulvers und Leuchtstoffkörper mit dem 5 Leuchtstoffpulver

Technisches Gebiet

Die Erfindung betrifft ein Leuchtstoffpulver, das Leuchtstoffpartikel mit einer aus dem Bereich von einschließlich 0,1 µm bis einschließlich 5,0 µm ausgewählten mittleren Leuchtstoffpartikelgröße aufweist. Daneben wird ein Verfahren zum Herstellen des Leuchtstoffpulvers und ein Leuchtstoffkörper mit dem Leuchtstoffpulver angegeben.

Stand der Technik

15

Ein derartiges Leuchtstoffpulver und ein Verfahren zu dessen Herstellung ist aus I. Matsubara et al., Materials Research 20 Bulletin 35 (2000), s. 217-224 bekannt. Leuchtstoffpartikel weisen eine mittlere Leuchtstoffpartikelgröße von mindestens 1 µm auf. Leuchtstoffpartikel bestehen aus einem mit Chrom dotierten Yttrium-Aluminium-Granat (Y3Al5O12). Chrom ist beispielsweise 25 zu 0,5 mol % enthalten. Chrom stellt dabei eine optisch aktive Komponente des Granats Chrom dar. absorbiert Anregungslicht und emittiert nach Anregung Emissionslicht (Lumineszenz). Das im Granat enthaltene Chrom kann auch mit Hilfe von Elektronen zur Lumineszenz angeregt werden. So wird 30 das bekannte Leuchtstoffpulver beispielsweise in Leuchtschirm (Leuchtstoffkörper) einer Kathodenstrahlröhre eingesetzt.

Das Herstellen des bekannten Leuchtstoffs erfolgt mit Hilfe 35 einer sogenannten heterogenen Fällung. Dazu werden Aluminiumsulfat (Al₂(SO₄)₃) und Harnstoff in destilliertem Wasser gelöst. Die Lösung wird bei einer Temperatur von 80-

2

90°C für eine Dauer von zwei Stunden kontinuierlich gerührt. Dabei bildet sich ein Niederschlag von Aluminiumhydroxid (Al(OH)₃). Der erhaltene Niederschlag wird mit destilliertem Wasser und Isopropanol gewaschen und bei einer Temperatur von 120°C einen Tag lang getrocknet. Das Aluminiumhydroxid wird destilliertem in Wasser suspendiert. Agglomeratbildung des Aluminiumhydroxidpulvers zu vermeiden, kräftig gerührt und Harnstoff zugegeben. Stöchiometrische Mengen von Yttriumsulfat $(Y_2(SO_4)_3)$ und Chromsulfat $(Cr_2(SO_4)_3)$ werden ebenfalls in destilliertem 10 Wasser gelöst. Danach werden die Suspensionen und die Lösung miteinander vermischt und für eine Stunde auf 80-90°C erhitzt. Der dabei erhaltene Niederschlag wird destilliertem Wasser und Isopropanol gewaschen, zentrifugiert und bei 120°C über Nacht getrocknet. Abschließend wird das 15 erhaltene Pulver bei 900°C - 1700°C in Gegenwart von Luft zwei Stunden lang kalziniert. Es wird ein mit Chrom dotiertes Yttrium-Aluminium-Granat erhalten, das eine relativ hohe Lumineszenzeffizienz aufweist.

20

25

Da das mit diesem Verfahren hergestellte Leuchtstoffpulver aus Leuchtstoffpartikeln besteht, die jeweils eine Schicht aufweisen, die einige Zehntel µm dick ist und die nicht zur Lumineszenz beiträgt (tote Schicht), müssen Leuchtstoffpartikel für die hohe Lumineszenzeffizienz eine mittlere Leuchtstoffpartikelgröße von mindestens aufweisen. Ein typischer Durchmesser der Leuchtstoffpartikel beträgt im Durchschnitt 1 µm. Dies bedeutet aber, dass Herstellungsparameter des Verfahrens sehr genau eingestellt werden müssen, damit das resultierende Leuchtstoffpulver die 30 hohe Lumineszenzeffizienz aufweist.

Weitere Verfahren zur Herstellung derartiger Leuchtstoffpulver sind in EP-A 353 926, DE-A 27 39 437, DE-A 35 29 37 428, US-A 4 180 477 und US-A 4 350 559 beschrieben.

3

Offenbarung der Erfindung

25

Aufgabe der vorliegenden Erfindung ist es daher, ein Leuchtstoffpulver mit einer hohen Lumineszenzeffizienz und 5 ein einfaches und effizientes Verfahren dessen Herstellung anzugeben. Eine weitere Aufgabe ist es insbesondere, eine hocheffiziente LED, die Leuchtstoffpulver zur Konversion der Primärstrahlung nützt, bereitzustellen.

10 Zur Lösung der einen Aufgabe wird ein Leuchtstoffpulver angegeben, das Leuchtstoffpartikel mit einer aus dem Bereich von einschließlich 0,1 µm bis einschließlich 5,0 ausgewählten mittleren Leuchtstoffpartikelgröße aufweist. Das Leuchtstoffpulver ist dadurch gekennzeichnet, 15 Leuchtstoffpartikel Primärpartikel mit einer aus dem Bereich einschließlich 0,1 µm bis einschließlich 1,5 ausgewählten mittleren Primärpartikelgröße aufweisen. Insbesondere ist bei der mittleren Leuchtstoffpartikelgröße ein bevorzugter Wert für die Untergrenze 0,2 µm, besonders 20 bevorzugt 0,5 μm . Ein bevorzugter Wert für die Obergrenze ist 1,0 µm.

Zur Lösung der anderen Aufgabe wird ein Verfahren zum Herstellen eines Leuchtstoffpulvers angegeben, das folgende Schritte aufweist:

- a) Bereitstellen mindestens einer Vorstufe der Primärpartikel,
- b) Erzeugen der Primärpartikel aus der Vorstufe der Primärpartikel und
- 30 c) Bilden der Leuchtstoffpartikel des Leuchtstoffpulvers aus den Primärpartikeln.

Darüber hinaus wird ein Leuchtstoffkörper angegeben, der ein derartiges Leuchtstoffpulver zum Umwandeln eines Anregungslichts in ein Emissionslicht aufweist. Das Emissionslicht, das als Lumineszenz bezeichnet wird, kann sowohl Fluoreszenz als auch Phosphoreszenz umfassen. Der

4

Leuchtstoffkörper kann dabei nur aus dem Leuchtstoffpulver bestehen. Denkbar ist auch, dass sich das Leuchtstoffpulver in einer für das Anregungs- und Emissionslicht transparenten Matrix des Leuchtstoffkörpers befindet. Ebenso kann das Leuchtstoffpulver als Schicht auf dem Leuchtstoffkörper aufgetragen sein. Der Leuchtstoffkörper ist beispielweise ein LED (Light Emitting Diode)-Konverter oder ein eingangs erwähnter Leuchtschirm einer Kathodenstrahlröhre.

- Es hat sich gezeigt, dass ein Leuchtstoffpulver mit einer 10 sehr hohen Lumineszenzeffizienz erhalten wird, wenn die Leuchtstoffpartikel aus kleinen, zur Lumineszenz beitragenden Primärpartikeln gebildet sind. Die Primärpartikel sind in Ausführungsform separiert, in einer Ausführungsform im Sinne eines Aggregats fest miteinander 15 verbunden (Sekundärpartikel). Beide Formen können u.U. Agglomerate bilden. Im Gegensatz zum bekannten Stand der Technik tritt bei sorgfältiger Wahl der Primärpartikeldurchmesser nicht das Problem auf, dass die Leuchtstoffpartikel eine mehr oder weniger dicke tote Schicht 20 aufweisen, die nicht zur Lumineszenzeffizienz beiträgt. Auch die einzelnen Primärpartikel weisen nahezu keine tote Schicht auf.
- 25 Die Leuchtstoffpartikel weisen vorzugsweise eine sphärische (kugelförmige) Gestalt auf.

In einer besonderen Ausgestaltung bestehen die Leuchtstoffpartikel im Wesentlichen, insbesondere zu 30 mindestens 80 %, nur aus den Primärpartikeln. Dies bedeutet, dass überwiegend keine weiteren, von den Primarpartikeln unterschiedlichen Partikel vorhanden sind.

Die Primärpartikel tragen entsprechend ihrer Zusammensetzung 35 zur Lumineszenzeffizienz des Leuchtstoffpulvers bei. Die Primärpartikel können dabei voneinander abweichende Zusammensetzungen aufweisen.

5

Insbesondere können jetzt die Primärpartikel im Wesentlichen eine einzige Phase bilden. Dies bedeutet, dass die Primärteilchen einheitlich eine besonders erwünschte Zusammensetzung mit den gleichen (photo-)physikalischen Eigenschaften aufweisen.

Beispielsweise könnten bei dem binären System Aluminiumoxid-Yttriumoxid (Al₂O₃-Y₂O₃), im Gegensatz zum Merkmal dieser Weiterbildung der Erfindung, neben der photophysikalisch 10 aktiven Phase Yttrium-Aluminium-Granat weitere, nicht zur Lumineszenzeffizienz beitragende Phasen, die eigentlich unerwünscht sind, vorhanden sein. Solche Phasen weisen beispielsweise die Zusammensetzungen YAlO3 oder Al2Y4O9 auf. Vorzugsweise weisen die Primärpartikel einen Granat auf. Der 15 Granat weist insbesondere eine Zusammensetzung $A_3B_5O_{12}$ auf, wobei A und B dreiwertige Metalle sind. Vorzugsweise ist der Granat ein Yttrium-Aluminium-Granat mit der Zusammensetzung $Y_3Al_5O_{12}$.

20

25

Seine Leuchtstoffeigenschaft erhält der Granat dadurch, dass der Granat dotiert ist. Insbesondere weisen daher Primärteilchen mindestens eine Dotierung mit Seltenerdmetall auf. Das Seltenerdmetall ist insbesondere aus der Gruppe Cer und/oder Gadolinium (Gd) und/oder Lanthan (La) und/oder Terbium (Tb) und/oder Praseodym (Pr) und/oder Europium (Eu) ausgewählt. Pr und Eu eignen sich insbesondere auch für die Kodotierung, beispielsweise zusammen mit Ce. Dotierungen, beispielsweise Übergangsmetalldotierung mit Chrom (Cr), oder Mischungen von Dotierungen sind ebenfalls denkbar.

In einer weiteren besonderen Ausgestaltung weisen die Leuchtstoffpartikel Poren auf mit einer aus dem Bereich von einschließlich 0,1 µm bis einschließlich 1,0 µm ausgewählten mittleren Porengröße. Insbesondere beträgt die mittlere Porengröße etwa 0,5 µm. Dadurch ergibt sich insbesondere eine

6

Leuchtstoffpartikeldichte der Leuchtstoffpartikel, die aus dem Bereich von einschließlich 40% bis einschließlich 70% einer theoretischen Dichte ausgewählt ist.

5 Nachfolgend wird ein bevorzugtes Herstellungsverfahren beschrieben. Zum Herstellungsverfahren wird die Vorstufe insbesondere aus der Gruppe Metallhydroxid Metalloxid ausgewählt. Im Fall des Yttrium-Aluminium-Granats beispielsweise Aluminiumhydroxid und Yttriumoxid 10 eingesetzt.

Insbesondere wird zum Bereitstellen der Vorstufe ein chemisches Fällen der Vorstufe aus einer Metallsalzlösung des Metallsalzes durchgeführt.

- Vorzugsweise wird das Metallsalz aus der Gruppe Metallhalogenid oder Metallsulfat ausgewählt. Das Metallhalogenid beispielsweise ist ein Metallchlorid. Vorzugsweise werden eine saure Metallsalzlösung und Fällen ein basisches Fällungsreagenz verwendet. Zur Erzeugung 20 der feinen Primärteilchen wird insbesondere das basische Fällungsreagenz tropfenweise zur sauren Metallsalzlösung oder Metallsalzlösung saure tropfenweise zum basischen Fällungsreagenz gegeben. Insbesondere wird als 25 Metallsalzlösung eine schwefelsaure Metallsalzlösung verwendet. Als basisches Fällungsreagenz wird insbesondere eine Ammoniaklösung verwendet. Darunter ist eine Lösung zu verstehen, bei der direkt Ammoniak Lösungsmittel, beispielsweise Wasser, gelöst ist. Denkbar ist 30 aber auch, dass eine Vorstufe des Ammoniaks im Lösungsmittel gelöst wird unter Freisetzung von Ammoniak. Die Vorstufe ist beispielsweise Harnstoff. Unter Erhitzen des Harnstoffs wird Ammoniak freigesetzt.
- 35 In einer weiteren Ausgestaltung wird zum Bereitstellen der Vorstufe nach dem Fällen der Vorstufe ein Reifen der Vorstufe durchgeführt. Während des Reifens kommt es zu verstärktem

7

Kristallwachstum der Primärpartikel oder zur verstärkten Aggregationsbildung der Primärpartikel zu den Leuchtstoffpartikeln.

Das Reifen erfolgt insbesondere bei einem ph-Wert von einschließlich 5,5 bis einschließlich 6,5. Das Reifen wird insbesondere bei einer Reifungstemperatur durchgeführt, die aus dem Bereich von einschließlich 20°C bis einschließlich 90°C ausgewählt wird.

LO

15

Zum Erzeugen der Primärpartikel und/oder zum Bilden der Leuchtstoffpartikel wird insbesondere ein Kalzinieren Während des Kalzinierens kann es durchgeführt. verstärkten Aggregationsbildung zwischen den Primärpartikeln Vorzugsweise wird das Kalzinieren bei Kalzinierungstemperatur durchgeführt, die aus dem Bereich von einschließlich 1200°C bis einschließlich 1700°C ausgewählt wird. Insbesondere beträgt die Kalzinierungstemperatur bis zu 1500°C.

20

An das Kalzinieren können sich weitere Verarbeitungsschritte anschließen. Beispielsweise werden die erhaltenen (Roh-) Leuchtstoffpartikel zusätzlich gemahlen.

25 Kurze Beschreibung der Zeichnungen

Anhand eines Ausführungsbeispiels und der dazugehörigen Figuren wird die Erfindung im Folgenden näher beschrieben. Die Figuren sind schematisch und stellen keine 30 maßstabsgetreuen Abbildungen dar.

Figur 1 zeigt schematisch ein Leuchtstoffpartikel, das aus einer Vielzahl von Primärpartikeln besteht;

35 Figur 2a bis 2c zeigen jeweils eine REM-Aufnahme eines Leuchtstoffpulvers;

8

Figur 3 zeigt einen Leuchtstoffkörper mit dem Leuchtstoffpulver (Figur 3a), und konkret eine LED (Figur 3b) mit derartiger Anordnung;

5 Figur 4 zeigt ein Verfahren zum Herstellen des Leuchtstoffpulvers;

Figur 5 zeigt die dem Verfahren zugrunde liegenden Reaktionsgleichungen.

10

Beste Art zur Ausführung der Erfindung

Das Leuchtstoffpulver 1 besteht aus einer Vielzahl von Leuchtstoffpartikeln 2 (Figuren 1 und 2). Leuchtstoffpartikel 2 verfügen über eine sphärische oder Die 15 zumindest im wesentlichen sphärische Gestalt 11. Insbesondere weicht ein beliebig orientierter Durchmesser nicht mehr als 30 % vom maximalen Durchmesser ab, siehe Figur 1. Der mittlere Leuchtstoffpartikeldurchmesser 3 Leuchtstoffpartikel 20 der beträgt etwa 3 μm. Die einzelnen Leuchtstoffpartikel 2 bestehen jeweils aus einem Aggregat oder auch Agglomerat 12 einer Vielzahl von Primärpartikeln 4. Primärpartikel weisen dabei mittlere Primärpartikeldurchmesser 5 von etwa 0,5 µm auf. Leuchtstoffpartikel 2 bestehen im Wesentlichen nur aus den 25 Primärpartikeln 4. Zudem weisen die Leuchtstoffpartikel 2 Poren 6 mit einer mittleren Porengröße 7 von etwa 0,5 μm auf. Die Poren 6 sind offen.

30 Die genannten Partikeldurchmesser werden beispielsweise im der Primärpartikel, bzw. bei eher Durchmessern, als Äquivalentdurchmesser mittels optisch oder kleineren elektronenmikroskopisch (beispielsweise REM) Partikelbilder und im Falle der Leuchtstoffpartikel, bzw. bei eher größeren Durchmessern, als Äquivalentdurchmesser aus 35 Laserbeugungsmessungen verstanden. In guter Näherung kann davon ausgegangen, dass die beiden unterschiedlichen

9

Verfahren zur Erfassung von Äquivalentdurchmessern ähnliche bis identische Ergebnisse bei ein- und derselben Probe liefern, wenn die Pulverproben optimal für die Messung vorbereitet sind.

Die Primärpartikel 4 bestehen aus einem Yttrium-Aluminium-Granat mit der Zusammensetzung $Y_3Al_5O_{12}$. Die Primärpartikel 4 sind mit dem Seltenerdmetall Cer dotiert. Cer ist zu 0,5 mol \$ enthalten. Die Primärpartikel 4 bilden eine einzige Phase mit der genannten Zusammensetzung.

10

Gemäß dem Verfahren zum Herstellen des Leuchtstoffpulvers 1 (Figur 4, 40) wird zunächst eine Vorstufe der Primärpartikel bereitgestellt (Figur 4, 41). Die Vorstufe besteht aus einem Pulvergemisch aus Aluminiumhydroxid $(Al(OH)_3)$ Yttriumhydroxid (Y(OH)3). Dazu werden Aluminiumhydroxid und 15 voneinander in konzentrierter getrennt Yttriumoxid Schwefelsäure gelöst (Figur 5, 51 und 52). Zur Beschleunigung des Lösens wird die Temperatur erhöht. Die beiden erhaltenen, schwefelsauren Metallsalzlösungen werden filtriert. Es wird die Konzentration an Aluminium beziehungsweise 20 jeweils bestimmt. Weiteren die Lösungen werden Yttrium Ιm der benötigten stöchiometrischen Messungen entsprechend Danach wird ein Fällen vermischt. miteinander entsprechenden Hydroxide mit einer basischen Ammoniaklösung durchgeführt (Figur 5, 53). Die Ammoniaklösung besteht aus in 25 destilliertem Wasser gelösten Ammoniak (NH3). Zum Fällen wird die Ammoniaklösung tropfenweise zur schwefelsauren Lösung der Metallsalze zugegeben. Der dabei erhaltene Niederschlag wird mit 10°C kaltem, destilliertem Wasser gewaschen. Da eine bestimmte Menge an Aluminium durch das Wasser ausgewaschen 30 Mischung der: schwefelsauren bei der ist wird. Metallsalzlösungen darauf zu achten, dass Aluminium im Überschuss zugeführt wird. Der Niederschlag wird filtriert und bei 150°C für zehn Stunden getrocknet. Des Weiteren wird Niederschlags in Gegenwart Kalzinieren des 3.5 ein Formiergas, das zu 95 vol% aus Stickstoff (N2) und 5 vol% Wasserstoff (H2) besteht, durchgeführt (Figur 5, 54). Das

10

Kalzinieren erfolgt bei 1200°C für eine Dauer von etwa zwei Stunden. Beim Kalzinieren werden die Primärpartikel aus der Vorstufe gebildet (Figur 4, 42). Gleichzeitig werden die Leuchtstoffpartikel des Leuchtstoffpulvers Agglomerieren der Primärpartikel gebildet (Figur 4, 43). Es ein Leuchtstoffpulver mit einer hohen Lumineszenzeffizienz erhalten.

Das Leuchtstoffpulver 1 wird in einem Leuchtstoffkörper 10 eingesetzt (Figur 3a in schematischer Darstellung). 10 Leuchtstoffkörper 10 meint vor allem ein leuchtstoffhaltiges Gerät wie insbesondere eine Konversions-LED. Derartige LEDs sind auch unter dem Begriff LUKOLED bekannt. Mit Hilfe des Leuchtstoffpulvers 1 wird Anregungslicht 8, also Licht (oder auch kurzwellige Strahlung), das primär von einem Chip 15 emittiert wird, zum Teil oder vollständig in Emissionslicht (Lumineszenz) 9 überführt. Diese Lumineszenz wird oft auch Sekundäremission genannt.

Ein konkretes Beispiel eines Leuchtstoffkörpers ist der 20 Einsatz des Leuchtstoffpulvers in einer weißen, oder auch farbigen, LED zusammen mit einem InGaN-Chip. beispielhafte Aufbau einer derartigen Lichtquelle ist explizit gezeigt. Die Lichtquelle Halbleiterbauelement (Chip 1) des Typs InGaN mit einer Peak-25 Emissionswellenlänge von 460 nm (blau) mit einem ersten und zweiten elektrischen Anschluss 12,13, das in ein lichtundurchlässiges Grundgehäuse 18 im Bereich Ausnehmung 19 eingebettet ist. Einer der Anschlüsse 13 ist über einen Bonddraht 14 mit dem Chip 15 verbunden. Die 30 Ausnehmung hat eine Wand 17, die als Reflektor für die blaue Primärstrahlung des Chips 15 dient. Die Ausnehmung 19 ist mit einer Vergussmasse 25 gefüllt, die als Hauptbestandteile ein Silikongießharz (oder auch Epoxidgießharz) (80 bis 90 Gew.und Leuchtstoffpigmente 16 35 용) (weniger als 15 Gew.-%) enthält. Weitere geringe Anteile entfallen u.a. auf Methylether und Aerosil. Die Leuchtstoffpigmente

sind

11

gelbemittierender YAG:Ce gemäß der vorliegenden Erfindung oder eine Mischung aus zwei (oder auch mehr) Pigmenten, die grun und rot emittieren. Beispielsweise ist ein geeigneter grün emittierender Leuchtstoff ein Ce-dotierter Yttriumgranat, 5 der neben Al auch Anteile an Ga und/oder Sc am Gitterplatz Aluminiums enthält. Ein Beispiel für emittierenden Leuchtstoff ist ein Eu-haltiges Nitrid. In beiden Fällen mischt sich das Sekundärlicht des Leuchtstoffs mit dem Primärlicht des Chips zu weiß. Eine farbige LED wird beispielsweise durch Verwendung eines YAG: Eu als Leuchtstoff für die Anregung durch einen UV-emittierenden Chip erzielt.

10

15

20

25

30

Überraschend hat sich gezeigt, dass durch besonders sorgfältige Wahl der Partikelgröße d50 des Leuchtstoffs besondere Vorteile bei Konversions-LEDs erzielt werden können. Eine hohe Effizienz lässt insbesondere im Bereich zwischen 0,2 und 1,0 μm mittlerer Partikelgröße d_{50} beobachten. Dabei wird bewusst eine möglichst hohe Streuung in Kauf genommen, in Abkehr von bisherigen Vorstellungen, während gleichzeitig das Verhältnis Absorption: Streuung erhöht wird. Ideal ist die Wahl von d_{50} in der Nähe der maximalen Streuung, bezogen auf die primär einfallende Strahlung. In der Praxis haben sich auch noch Abweichungen von bis zu 20 % gut bewährt. Abweichungen bis zu 50 % liefern häufig immer zufriedenstellende Ergebnisse. Grundsätzlich lässt sich damit mit hoher Absorption des vor die primäre eine LED Strahlungsquelle angebrachten Leuchtstoffs erzielen.

Figur 6a zeigt beispielhaft, dass bei vielen Leuchtstoffen die Streuung zu kleineren Partikeldurchmessern unter 1 µm hin zunimmt. Sie kann sich typisch bis um einen Faktor 5 erhöhen. Dies erlaubt eine perfekte Homogenisierung der insgesamt abgegebenen Strahlung, was vor allem bei Mischlicht-LEDs von besonderer Bedeutung ist. Damit ist gemeint, dass die primäre Strahlung der LED nicht vollständig konvertiert wird, sondern 3.5 selbst noch zur effektiv genutzten Strahlung direkt beiträgt. Ein konkretes Beispiel ist ein primär blau emittierender

12

Chip, der zusammen mit einem gelb emittierenden Leuchtstoff verwendet wird. beide Strahlungsarten kommen dann unterschiedlichen Raumbereichen. Um diesen Eindruck verwischen, mussten bisher sogar extra streuende Füllpartikel dem Verguss beigefügt werden, was zum einen aufwendig ist, zum anderen die Effizienz eher mindert. Insbesondere ist dieser Aufbau von Bedeutung, wenn mehr als ein Leuchtstoff ur teilweisen Konversion genutzt wird, also beispielsweise bei einem System mit blauer Primärstrahlung, das teilweise von grünen und teilweise von einem roten Leuchtstoff konvertiert wird, im Sinne einer auf dem RGB-Mischungsprinzip basierten weißen LED. Typische maximale Streuungen treten bei 0,2 bis 0,5 μm auf. dabei erhöht sich die Streuintensität μm einen typischen Faktor 2 bis 5 gegenüber einem Wert von 1,5 μm . dessen Wert ändert sich zu hohen Durchmessern hin (2 bis 5 μm) kaum mehr.

10

15

Figur 6b zeigt beispielhaft, dass die Absorption zu kleineren Partikeldurchmessern D hin zunimmt und ein mehr oder minder ausgeprägtes Maximum bei etwa 0,1 bis 0,3 μm durchläuft. Die 20 Absorption ist hier teilweise mehr als 5 mal größer als bei etwa 2 µm und mindestens doppelt so groß wie bei 1µm. Wählt die Partikelgröße in diesem Bereich, steigt Verhältnis Absorption:Streuung zu kleineren Partikeldurchmessern hin von 2µm bis hinab 25 zu 0,2 kontinuierlich an. Das bedeutet eine Reduzierung Streuverlust und eine erhöhte Effizienz. Zwar nimmt man u.U. dabei die erhöhte Streuung in Kauf, es ergibt sich damit aber eine hocheffiziente LED mit homogenem Abstrahlungsverhalten. Die höhere Streuung führt zu einer besseren und homogeneren 30 Indikatrix von blau/gelb.

13

Ansprüche:

5

Leuchtstoffpulver (1), das Leuchtstoffpartikel (2) mit 1. einer aus dem Bereich von einschließlich 0,1 μm, insbesondere 0,5 μm, bis einschließlich 5,0 μ m ausgewählten mittleren Leuchtstoffpartikelgröße (3) aufweist,

dadurch gekennzeichnet, dass

- die Leuchtstoffpartikel (2) Primärpartikel (4) mit einer aus dem Bereich von einschließlich 0,1 µm bis einschließlich 1,0 µm ausgewählten mittleren Primärpartikelgröße (5) aufweisen.
- Leuchtstoffpulver nach Anspruch 1, bei dem die
 Leuchtstoffpartikel eine sphärische oder im wesentlichen sphärische Gestalt aufweisen.
- 3. Leuchtstoffpulver nach Anspruch 1 oder 2, bei dem die Leuchtstoffpartikel (2) im Wesentlichen nur aus den Primärpartikeln (4) bestehen.
 - 4. Leuchtstoffpulver nach einem der Ansprüche 1 bis 3, bei dem die Primärpartikel (4) im wesentlichen eine einzige Phase bilden.

- 5. Leuchtstoffpulver nach einem der Ansprüche 1 bis 4, bei dem die Primärpartikel (4) einem Granat aufweisen.
- 6. Leuchtstoffpulver nach Anspruch 5, bei dem der Granat eine Zusammensetzung A₃B₅O₁₂ aufweist, wobei A und B dreiwertige Metalle sind, insbesondere ist A mindestens eines der Elemente Y, Gd, La, Tb, und B mindestens eines der Elemente Al, Ga, In.
- 35 7. Leuchtstoffpulver nach Anspruch: 6, bei dem die Zusammensetzung Y₃Al₅O₁₂ ist.

14

- 8. Leuchtstoffpulver nach einem der Ansprüche 1 bis 7, bei dem die Primärpartikel (4) mindestens eine Dotierung mit einem Seltenerdmetall aufweisen.
- 5 9. Leuchtstoffpulver nach Anspruch 8, bei dem das Seltenerdmetall aus der Gruppe Cer und/oder Gd und/oder La und/oder Tb und/oder Pr und/oder Eu ausgewählt ist.
- 10. Leuchtstoffpulver nach einem der Ansprüche 1 bis 9, bei dem die Leuchtstoffpartikel (2) Poren (6) aufweisen mit einer aus dem Bereich von einschließlich 0,1 µm bis einschließlich 1,0 µm ausgewählten mittleren Porengröße (7).
- 15 11. Leuchtstoffpulver nach Anspruch 10, bei dem die mittlere Porengröße (7) etwa 0,5 µm beträgt.
- 12. Leuchtstoffpulver nach einem der Ansprüche 1 bis 11, bei dem die Leuchtstoffpartikel (2) eine aus dem Bereich von einschließlich 40% bis einschließlich 70% einer theoretischen Dichte ausgewählte Leuchtstoffpartikeldichte aufweisen.
- 13. Verfahren zum Herstellen eines Leuchtstoffpulvers nach 25 einem der Ansprüche 1 bis 12 mit den folgenden Schritten:
 - a) Bereitstellen zumindest einer Vorstufe der Primärpartikel,
 - b) Erzeugen der Primärpartikel aus der Vorstufe der Primärpartikel und

- c) Bilden der Leuchtstoffpartikel des Leuchtstoffpulvers aus den Primärpartikeln.
- Verfahren nach Anspruch 13, wobei die Vorstufe aus der
 Gruppe Metallhydroxid und/oder Metalloxid ausgewählt wird.

15

15. Verfahren nach Anspruch 13 oder 14, wobei zum Bereitstellen der Vorstufe ein chemisches Fällen der Vorstufe aus einer Metallsalzlösung eines Metallsalzes durchgeführt wird.

5

- 16. Verfahren nach Anspruch 15, wobei das Metallsalz aus der Gruppe Metallhalogenid und/oder Metallsulfat ausgewählt wird.
- 10 17. Verfahren nach Anspruch 15 oder 16, wobei eine saure Metallsalzlösung und zum Fällen ein basisches Fällungsreagenz verwendet werden.
- 18. Verfahren nach Anspruch 17, wobei das basische Fällungsreagenz tropfenweise zur sauren Metallsalzlösung oder die saure Metallsalzlösung tropfenweise zum basischen Fällungsreagenz gegeben wird.
- 19. Verfahren nach Anspruch 17 oder 18, wobei als saure 20 Metallsalzlösung eine schwefelsaure Metallsalzlösung verwendet wird.
- 20. Verfahren nach einem der Ansprüche 17 bis 19, wobei als basisches Fällungsreagenz eine Ammoniaklösung verwendet wird.
 - 21. Verfahren nach einem der Ansprüche 15 bis 20, wobei zum Bereitstellen der Vorstufe nach dem Fällen der Vorstufe ein Reifen der Vorstufe durchgeführt wird.

- 22. Verfahren nach Anspruch 21, wobei das Reifen bei einem pH-Wert von einschließlich 5,5 bis einschließlich 6,5 durchgeführt wird.
- 35 23. Verfahren nach Anspruch 21 oder 22, wobei das Reifen bei einer Reifungstemperatur durchgeführt wird, die aus dem

16

Bereich von einschließlich 20°C bis einschließlich 90°C ausgewählt wird.

- 24. Verfahren nach einem der Ansprüche 13 bis 23, wobei zum 5 Erzeugen der Primärpartikel und/oder zum Bilden der Leuchtstoffpartikel ein Kalzinieren durchgeführt wird.
- 25. Verfahren nach Anspruch 24, wobei das Kalzinieren bei einer Kalzinierungstemperatur durchgeführt wird, die aus dem Bereich von einschließlich 1200°C bis einschließlich 1700°C ausgewählt wird.
- 26. Leuchtstoffkörper (10) mit einem Leuchtstoffpulver (1) nach einem der Ansprüche 1 bis 12 zum Umwandeln eines
 15 Anregungslichts (8) in ein Emissionslicht (9).
 - 27. Leuchtstoffkörper nach Anspruch 26, dadurch gekennzeichnet, dass der Leuchtstoffkörper eine Konversions-LED ist.

20

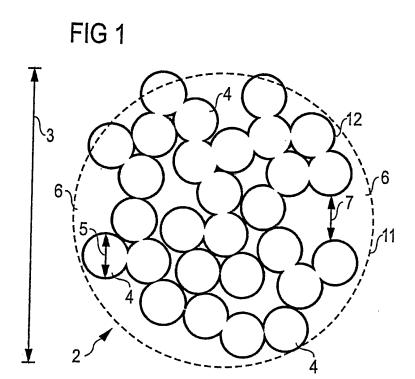
35

28. Konversions-LED, mit einem Chip, der primäre Strahlung einer ersten Wellenlänge, insbesondere mit einer Peakemissionswellenlänge von 430 bis 490 nm, emittiert, und mindestens einem Leuchtstoff, der zumindest einen Teil

- der primären Strahlung absorbiert und bei einer anderen Wellenlänge als Sekundärstrahlung emittiert, dadurch gekennzeichnet, dass die mittlere Partikelgröße d_{50} des Leuchtstoffs im Bereich 0,2 bis 1,0 μ m liegt.
- 30 29. Konversions-LED nach Anspruch 28, dadurch gekennzeichnet, dass die mittlere Partikelgröße d₅₀ im Bereich des größten Maximums der Absorption der primären Strahlung liegt, und höchstens um 50 %, bevorzugt höchstens 20 %, von diesem abweicht.
 - 30. Konversions-LED nach Anspruch 28, dadurch gekennzeichnet, dass der Chip blaue Strahlung emittiert,

17

die von mindestens einem Leuchtstoff teilweise absorbiert wird, der diese Strahlung in längerwellige Strahlung umwandelt, insbesondere so dass die LED weiß emittiert.



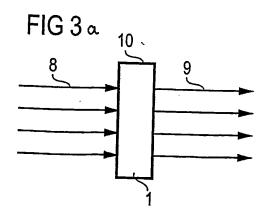


FIG 2A

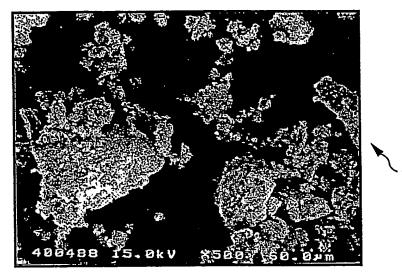


FIG 2B

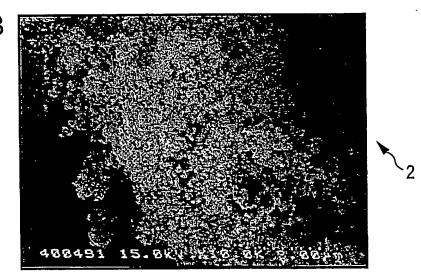
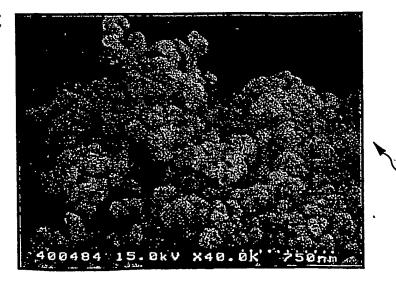


FIG 2C



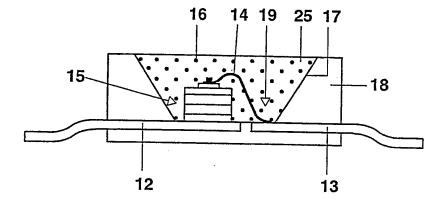


FIG. 3b

Bereitstellen einer Vorstufe der Primärpartikel

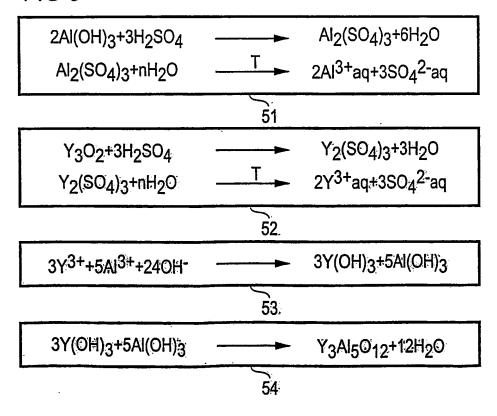
41

Erzeugen der Primärpartikel aus der Vorstufe

42

Bilden der Leuchtstoffpartikel aus den Primärpartikeln

FIG 5



5 / 5

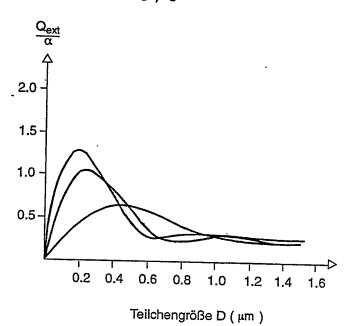
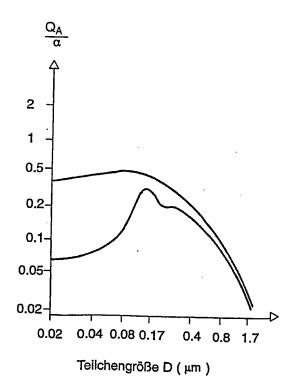


FIG. 6a



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Internal Application No PCT/DE 03/01/749

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
IPC 7 C09K11/80 H01L51/20 C09K11/08 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC B. FIELDS SEARCHED Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) CO9K HOIL IPC 7 Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used) EPO-Internal, PAJ, WPI Data C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Category * Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Relevant to daim No. X 1-7, PATENT ABSTRACTS OF JAPAN 13-26 vol. 2002, no. 02, 2 April 2002 (2002-04-02) & JP 2001 270775 A (NATIONAL INSTITUTE FOR MATERIALS SCIENCE) 2 October 2001 (2001-10-02) abstract P,A EP 1 217 057 A (SUMITOMO CHEMICAL CO) 1,13 26 June 2002 (2002-06-26) the whole document Further documents are listed in the continuation of box C. Patent family members are listed in annex: X: Special categories of cited documents: "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance invention. "E" earlier, document but published on or after the international "X" document of particular relevance; the claimed invention: cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone filing date "L" document which may throw doubts on priority, claim(s) or which is cited to establish the publication date of another-"Y" document of particular relevance; the claimed invention: citation or other special reason (as specified) cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other, such docu-"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or ments, such combination being obvious to a person skilled in the art. other means-*P** document/published/prior-to the international/ filing date but? later than the priority date claimed? *&* document/member of the same patent/family Date of the actual completion of the international search Date of mailing of the international search report 23 September 2003 02/10/2003 Name and mailing address of the ISA Authorized officer European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk: Tel. (+31-70).340-2040; Tx. 31:651 epo nl, Fex: (+31-70):340-3016' Drouot-Onillon, M-C.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Internation Application No
PCT/DE 03/01749

.(Continu	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	PCT/DE 03/01749			
ategory °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages		Relevant to claim No.		
P	DATABASE WPI Section Ch, Week 200235 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class E33, AN 2002-311230 XP002255354 & JP 2002 029742 A (DAIICHI KIGENSO KAGAKU KOGYO KK) 29 January 2002 (2002-01-29) abstract		1-7,13		
	And		•		

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

	Internal al Application No
ĺ	PCT/DE 03/01749

Patent document cited in search report			Publication date		Patent family member(s)	Publication date
	JP 2001270775	A	02-10-2001	NONE		
	EP 1217057	A	26-06-2002	JP CN EP US	2002194346 A 1362466 A 1217057 A2 2002088963 A1	10-07-2002 07-08-2002 26-06-2002 11-07-2002
	JP 2002029742	Α	29-01-2002	NONE		

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

International Aktenzeichen
PCT/DE 03/01749

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES IPK 7 C09K11/80 H01L51/20 C09K11/08 Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK Recherchlerter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole) C09K H01L Recherchlerte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchlerten Gebiete fallen Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe) EPO-Internal, PAJ, WPI Data C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN Kategorie* Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Telle Betr. Anspruch Nr. X PATENT ABSTRACTS OF JAPAN 1-7, 13-26 Bd. 2002, Nr. 02, 2. April 2002 (2002-04-02) & JP 2001 270775 A (NATIONAL INSTITUTE FOR MATERIALS SCIENCE). 2. Oktober 2001 (2001-10-02) Zusammenfassung P,A EP 1 217 057 A (SUMITOMO CHEMICAL CO) 1,13 26. Juni 2002 (2002-06-26) das ganze Dokument -/--Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu Siehe Anhang Patentfamilie Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen : 'T' Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidert, sondern nur zum Verständnis des der 'A' Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist Erlindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist *E* älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist "X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkelt beruhend betrachtet werden "L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zwelfelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt) Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist ausgeunn)

'O' Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung,
eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

'P' Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach
dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist *&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist Datum des Abschlusses der internationalen Recherche Absendedatum des internationalen Recherchenberichts 23. September 2003 02/10/2003 Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Bevollmächtigter Bediensteter Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL – 2280 HV Hijswijk Tel. (+31–70) 340–2040, Tx. 31 651 epo ni, Fax: (+31–70) 340–3016 Drouot-Onillon, M-C.

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Formblatt PCT/ISA/210 (Fortsetzung von Blatt 2) (Juli/1992)

Internal ales Aktenzeichen	
PCT/DE 03/01749	

	PCT/DE 03/01-749					
	(Fortsetzung) ALS:WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN					
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung; soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht komme	enden Teile	Betr. Anspruch Nr.			
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 200235 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class E33, AN 2002-311230 XP002255354 & JP 2002 029742 A (DAIICHI KIGENSO KAGAKU KOGYO KK) 29. Januar 2002 (2002-01-29) Zusammenfassung		1-7,13			
	·					
	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·					

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

	Internal Ales Aktenzeichen
i	PCT/DE 03/01749

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamille		
JP 2001270775	Α	02-10-2001	KEINE		
EP 1217057	A	26-06-2002	JP 2002194346 A CN 1362466 A EP 1217057 A2 US 2002088963 A1	10-07-2002 07-08-2002 26-06-2002 11-07-2002	
JP 2002029742	Α	29-01-2002	KEINE		